



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets

⑪ Numéro de publication:

0 173 585
A1

⑫

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

⑬ Numéro de dépôt: 85400438.9

⑮ Int. Cl.*: **C 07 D 211/18, C 07 D 401/06,**
A 61 K 31/445

⑭ Date de dépôt: 07.03.85

⑯ Priorité: 09.03.84 FR 8403670

⑰ Demandeur: RHONE-POULENC SANTE, Les
Miroirs 18 Avenue d'Alsace, F-92400 Courbevoie Cedex
(FR)

⑯ Date de publication de la demande: 05.03.86
Bulletin 86/10

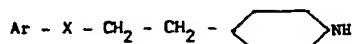
⑰ Inventeur: Renault, Christian, 61 rue des Mallets,
F-95150 Taverny (FR)
Inventeur: Mestre, Michel, 1 rue Scheffer, F-75116 Paris
(FR)

⑯ Etats contractants désignés: AT BE CH DE FR GB IT LI
LU NL SE

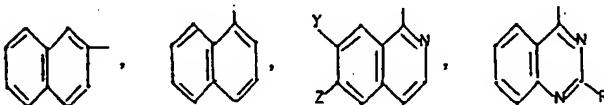
⑰ Mandataire: Gaumont, Robert et al, RHONE-POULENC
RECHERCHES Service Brevets Pharma 25, Quai Paul
Doumer, F-92408 Courbevoie Cedex (FR)

⑯ Médicaments à base de dérivés de la pipéridine, nouveaux dérivés de la pipéridine et leurs procédés de préparation.

⑰ La présente invention a pour objet des médicaments utiles pour le traitement et/ou la prévention des troubles du rythme qui contiennent en tant que principe actif un composé de formule (I):



dans laquelle X représente un groupe $-\text{CO}-$, $-\text{CHOH}-$ ou $-\text{CH}-\text{NH}_2$ et Ar représente un reste aromatique choisi parmi les cycles suivants:



EP 0 173 585 A1 dans lesquels R représente l'atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comportant 1 à 4 atomes de carbone, Y et Z, identiques ou différents, représentent chacun l'atome d'hydrogène ou un groupe alcoxy comportant 1 à 3 atomes de carbone, et leurs sels d'addition avec un acide minéral ou organique pharmaceutiquement acceptable, les nouveaux dérivés de formule (I) et leurs procédés de préparation.

La présente invention a pour objet des médicaments utiles pour le traitement et/ou la prévention des troubles du rythme qui contiennent en tant que principe actif un composé de formule générale (I) dans laquelle X représente un groupe $-CO-$, $-CHOH-$ ou 05 $-CH-NH_2$ et Ar représente un reste aromatique choisi parmi les cycles A, B, C ou D dans lesquels R représente l'atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comportant 1 à 4 atomes de carbone, Y et Z, identiques ou différents représentent chacun l'atome d'hydrogène ou 10 un groupe alcoxy comportant 1 à 3 atomes de carbone ainsi que leurs sels d'addition avec un acide minéral ou organique pharmaceutiquement acceptable, les nouveaux dérivés de formule (I) et leurs procédés de préparation.

Les composés de formule (I) pour lesquels X représente le groupe $-CO-$ et Ar représente le reste naphtyl-1 ou isoquinolyl-1 15 ont déjà été décrits (N.V. Rubtsov, Zhur, obshchei, khim, 1953, 23, 1893 et G.R. Clemo, J. Chem. Soc. 1954, 95) cependant, aucune propriété pharmacologique ou application thérapeutique n'a été signalée pour ces produits. Les composés de formule (I) autres que 20 ceux cités précédemment sont nouveaux et font partie en tant que tels de l'invention.

Ce sont les composés de formule (I) dans laquelle soit X représente le groupe $-CHOH-$ ou $-CH-NH_2$ et Ar représente un reste aromatique choisi parmi les 4 cycles A, B, C et D mentionnés précédemment soit X représente le groupe $-CO-$ et Ar représente un reste 25 aromatique choisi parmi les cycles A, C et D mentionnés précédemment excepté que Y et Z ne peuvent pas représenter tous les deux un atome d'hydrogène ou les sels de ces composés avec des acides minéraux ou organiques.

Comme exemples de sels on peut citer, les chlorhydrates, 30 sulfates, nitrates, phosphates, acétates, propionates, succinates, benzoates, fumarates, maléates, méthanesulfonates, salicylates.

Les composés de formule (I) pour lesquels X représente le groupe $-CO-$ peuvent être préparés par condensation d'un ester de formule (II) avec un ester d'acide (pipéridinyl-4) propionique de formule (III) puis hydrolyse et décarboxylation du composé de formule (IV) ainsi obtenu.

Dans les formules (II), (III) et (IV) Ar représente un reste aromatique choisi parmi les cycles A, B, C et D mentionnés précédemment, R₁ et R₂ représentent des groupes alkyle de bas poids moléculaire par exemple méthyle ou éthyle et B représente un groupe protecteur de la fonction amine, stable en milieu alcalin anhydre et susceptible d'être éliminé en milieu acide comme ceux décrits par R.A. BOISSONNAS, Advances in Organic Chemistry 3, p. 159, Interscience (1963) ; on utilise avantageusement le groupe benzoyle ou benzyloxycarbonyle.

La réaction de condensation est effectuée selon des procédés décrits dans "The acetoacetic acid ester condensation" C.R. HAUSER et col., Organic Reactions, vol. 1, p. 266 Wiley and Sons, 1942.

On opère avantageusement en présence d'une base telle qu'un alcoolate comme le tertiobutylate de potassium ou un hydrure métallique comme l'hydrure de sodium ou de potassium, au sein d'un solvant inerte tel qu'un hydrocarbure ou un solvant aprotique comme le tétrahydrofurane, à une température variant de 0°C à la température d'ébullition du solvant utilisé.

La réaction d'hydrolyse est conduite selon les procédés décrits dans "Cleavage of β -keto-esters", R.B. WAGNER et H.D. ZOOK, Synthetic Organic Chemistry, p. 327, Wiley and Sons, 1953.

La méthode la plus avantageuse consiste à chauffer à l'ébullition le produit de formule (IV) dans une solution aqueuse d'un acide tel que l'acide chlorhydrique ou l'acide sulfurique.

Les composés de formule (I) dans laquelle X représente le groupe -CHOH- peuvent être préparés par réduction des composés correspondants de formule (I) dans laquelle X représente le groupe -CO-.

Une méthode de réduction consiste à utiliser comme agent de réduction un hydrure métallique réducteur tel que ceux mentionnés dans "Complex hydrides and related reducing agents in organic synthesis" A. HAJOS, Elsevier Scientific Publishing Company, Amsterdam, Oxford, New York 1979.

Parmi les agents réducteurs on peut citer les borohydrides de métaux alcalins tels que le borohydure de sodium ou de potassium qui sont utilisés à la température ambiante au sein d'un solvant tel qu'un alcool comme le méthanol ou l'éthanol, un mélange 05 eau-alcool ou le tétrahydrofurane ou l'hydrure d'aluminium et de lithium qui est utilisé au sein d'un solvant inerte tel que l'éther, le tétrahydrofurane ou un hydrocarbure à une température variant de 0°C à la température d'ébullition du solvant.

Les composés de formule (I) pour lesquels X représente le 10 groupe $-\text{CH}-\text{NH}_2$ peuvent être préparés à partir des composés de formule (I) pour lesquels X représente le groupe $-\text{CO}-$ par les méthodes décrites par C.A. BUEHLER et D.E. PEARSON, Survey of organic Synthesis, vol. 1, p. 427, Wiley Interscience 1970.

Un procédé particulièrement avantageux consiste à traiter 15 le composé cétonique par le formiate d'ammonium à une température variant de 150 à 200°C puis hydrolyser en milieu acide.

Le mélange réactionnel obtenu dans les procédés énumérés ci-dessus, est traité suivant des méthodes classiques, physiques (évaporation, extraction, distillation, cristallisation, chromatographie...) ou chimiques (formation de sels et régénération de la 20 base...) afin d'isoler les composés de formule (I) à l'état pur soit sous forme de la base libre soit sous forme d'un sel de celle-ci avec un acide minéral ou organique.

Les exemples suivants illustrent la préparation des 25 composés de formule (I).

EXEMPLE 1 : (NAPHTYL-2)-1 (PIPERIDYL-4)-3 PROPANONE-1

A 5,5 g de naphtoate-2 d'éthyle et 10 ml d'une suspension à 20 % d'hydrure de potassium dans l'huile, dans 25 ml de tétrahydrofurane anhydre à l'ébullition on ajoute, sous azote, une 30 solution de 7 g de (benzoyl-1 pipéridine-4)-3 propionate d'éthyle dans 25 ml de tétrahydrofurane anhydre.

Après 20 heures d'ébullition et refroidissement on ajoute 5 ml d'éthanol et élimine les solvants sous pression réduite.

On reprend le résidu avec 50 ml d'eau, 50 ml d'acide chlorhydrique 11N et 50 ml d'acide acétique et porte l'ensemble à l'ébullition pendant 8 heures. Après refroidissement on dilue à l'eau, lave la phase aqueuse à l'éther, l'alcalinise au moyen d'une 05 solution 12N d'hydroxyde de sodium et extrait 2 fois avec 200 ml d'éther.

On lave la phase éthérée à l'eau, la sèche sur du sulfate de magnésium anhydre et l'évapore à sec sous pression réduite. On obtient 2,7 g de produit brut que l'on reprend dans 20 ml d'éthanol 10 auxquels on ajoute de l'éther chlorhydrique.

Après filtration, lavage du précipité et séchage on obtient 2,5 g de (naphtyl-2)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 sous forme de chlorhydrate fondant à 225°C.

EXEMPLE 2 : (NAPHTYL-1)-1 (PIPERIDYL-4)-3 PROPANONE-1

15 Sous azote on introduit 8 ml d'une suspension d'hydrure de potassium à 50 % dans l'huile et 25 ml de tétrahydrofurane anhydre. On ajoute 3 g de naphtoate-1 d'éthyle et porte le mélange au reflux. On ajoute ensuite une solution de 2,9 g de (benzoyl-1 pipéridine-4)-3 propionate d'éthyle en solution dans 25 ml de tétrahydrofurane. On laisse 5 heures au reflux, refroidit, ajoute 20 un peu d'éthanol et évapore le milieu réactionnel à sec. On reprend le résidu dans 50 ml d'acide chlorhydrique 6N et 25 ml d'éthanol et porte à nouveau au reflux pendant 36 heures. On extrait le milieu réactionnel à l'éther, l'alcalinise au moyen d'une solution d'hydroxyde de sodium 12N et l'extract à l'acétate d'éthyle. On lave la 25 phase organique à l'eau, la sèche sur du sulfate de magnésium et l'évapore à sec sous pression réduite. On obtient 1,54 g de produit sous forme d'huile qu'on transformera en chlorhydrate au sein de l'acétone. On obtient la (naphtyl-1)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 30 sous forme de chlorhydrate fondant à 171°C.

EXEMPLE 3 : (DIMETHOXY-6,7 ISOQUINOLYL-1)-1 (PIPERIDYL-4)-3 PROPANONE-1

A 14 g d'hydrure de sodium dans 200 ml de tétrahydrofuranne anhydre, sous azote, on ajoute une solution de 40,8 g de diméthoxy-6,7 isoquinoléinecarboxylate-1 d'éthyle et de 37,7 g de (benzoyl-1 pipéridine-4)-3 propionate d'éthyle dans 250 ml de tétrahydrofuranne anhydre. On porte le mélange 4 heures au reflux puis après refroidissement à 0°C l'hydrolyse avec 90 ml d'acide chlorhydrique 6N. On évapore le tétrahydrofuranne sous pression réduite, ajoute 200 ml d'acide chlorhydrique 6N et porte de nouveau au reflux 18 heures. On lave la phase aqueuse avec 2 fois 200 ml d'éther, l'alcalinise avec 150 ml d'ammoniaque concentré et l'extrait plusieurs fois au chloroforme. On lave la phase chloroformique à l'eau, la sèche sur du sulfate de magnésium et l'évapore à sec sous pression réduite. On obtient 45 g de produit que l'on chromatographie sur du gel de silice en utilisant un mélange chloroforme-diéthylamine (9:1) comme éluant. On obtient 30 g de produit que l'on dissout dans 200 ml d'éthanol. On amène la solution à pH 1 avec une solution d'éthanol chlorhydrique. On ajoute 200 ml d'acétone ce qui entraîne la cristallisation du produit. Après filtration, lavage des cristaux à l'acétone et à l'éther et séchage on obtient 15 g de (diméthoxy-6,7 isoquinolyl-1)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 sous forme de chlorhydrate fondant à 228°C.

Le diméthoxy-6,7 isoquinoléinecarboxylate-1 d'éthyle peut être préparé selon T. KAMETANI et coll., Chem. Abst. 1967, 66, 28632 u.

EXEMPLE 4 : (DIMETHYL-1,1 ETHYL)-2 QUINAZOLINYL-4-1 (PIPERIDYL-4)-3 PROPANONE-1

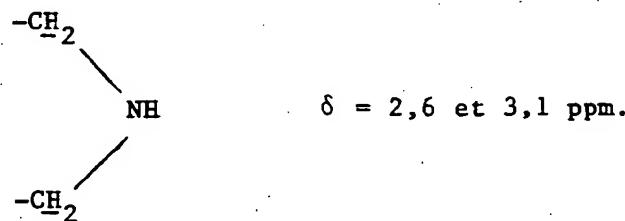
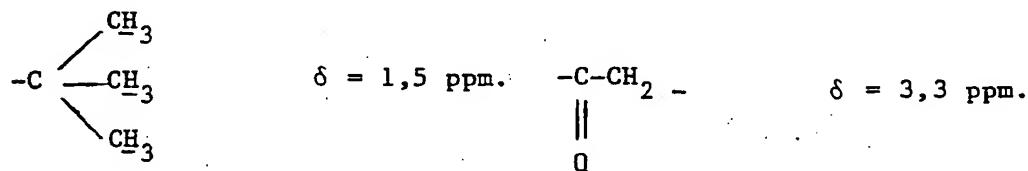
Sous azote on place 6,5 g d'hydrure de sodium à 80 % dans l'huile avec 60 ml de tétrahydrofuranne anhydre.

On agite et ajoute une solution de 22,4 g de (diméthyl-1,1 éthyl)-2 quinazolinecarboxylate-4 d'éthyle dans 150 ml de tétrahydrofurane anhydre. On agite 30 minutes et ajoute une solution de 12,6 g de (benzoyl-1 pipéridine-4)-3 propionate d'éthyle dans 100 ml de tétrahydrofurane anhydre. On agite 20 heures à la température ambiante, ajoute 50 ml d'éthanol et évapore le solvant sous pression réduite. On reprend le résidu à l'eau et extrait la phase aqueuse 4 fois à l'acétate d'éthyle. On séche la phase organique sur du sulfate de magnésium anhydre et l'évapore à sec, on obtient 29 g de produit que l'on reprend dans 100 ml d'éthanol et 100 ml d'acide chlorhydrique 6N.

Après 50 heures d'ébullition, on évapore l'éthanol et reprend le résidu par du chlorure de méthylène et de l'eau. On alcalinise la phase aqueuse au moyen d'une solution d'hydroxyde de sodium 12N.

L'huile qui relargue est extraite par du chlorure de méthylène, et l'extrait organique est séché sur du sulfate de magnésium puis évaporé à sec sous pression réduite. On obtient 17,3 g de produit que l'on chromatographie sur du gel de silice en utilisant un mélange chloroforme-diéthylamine (95:5) comme éluant.

On recueille 8,8 g de [(diméthyl-1,1 éthyl)-2 quinazolinyl-4]-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 sous forme d'huile dont le spectre de RMN du proton dans $CDCl_3$ présente les caractéristiques suivantes :



H_5 (quinazolinyl) $\delta = 8,1$ ppm

H_8 (quinazolinyl) $\delta = 8,7$ ppm

H_6 et H_7 (quinazolinyl) $\delta = 7,7$ et $7,9$ ppm.

05 Le reste des protons est compris entre 0,9 et 1,9 ppm.
Un échantillon recristallisé dans l'éther éthylique fond
à 127°C .

Le (diméthyl-1,1 éthyl)-2 quinazolinecarboxylate-4
d'éthyle peut être préparé comme suit :

10 A 10 g d'aniline et 16,4 g de triéthylamine dans 80 ml de
chloroforme on ajoute, en refroidissant 19,5 g de chlorure de
pivaloyle.

15 Après 3 heures d'agitation on ajoute de l'eau et on amène
le pH à 10 au moyen d'hydroxyde de sodium. On décante et extrait la
phase aqueuse au chloroforme. Les phases organiques rassemblées
sont lavées à l'eau, séchées sur du sulfate de magnésium et éva-
porées à sec sous pression réduite. Le résidu est repris dans
l'éther, on filtre le solide et le sèche. On obtient 14,5 g de
produit auquel on ajoute 13 ml de chlorure de thionyle. Le mélange
est porté à 90°C pendant 3 heures. On élimine l'excès de chlorure
20 de thionyle par distillation et ajoute 10 ml de cyanoformiate
d'éthyle et 11,8 ml de chlorure stannique. On porte l'ensemble 10
mn à 130°C . Après refroidissement on dissout le résidu dans du
chlorure de méthylène, lave la phase organique à l'eau, la sèche
sur du sulfate de magnésium et l'évapore à sec sous pression
réduite. On reprend le résidu par 200 ml d'éther isopropylique,
25 filtre un insoluble et évapore le filtrat. On obtient 18,8 g d'une
laque que l'on chromatographie sur du gel de silice en utilisant un
mélange cyclohexane-acétate d'éthyle (9:1) comme éluant.

30 On recueille 17,5 g de (diméthyl-1,1 éthyl)-2 quinazo-
linecarboxylate-4 d'éthyle fondant à $46-47^{\circ}\text{C}$.

EXEMPLE 5 : (NAPHTYL-1)-1 (PIPERIDYL-4)-3 PROPANOL-1

A 12 g de (Naphtyl-1)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 dans
200 ml de méthanol on ajoute, en 30 minutes, 2 g de borohydrure de
sodium.

Après 1 heure d'agitation on ajoute de l'acide chlorhydrique 5N jusqu'à pH 3, concentre à sec sous pression réduite, redissout le résidu dans l'eau et lave la phase aqueuse à l'acétate d'éthyle. On alcalinise la phase aqueuse et l'extrait avec 3 fois 05 250 ml de chloroforme. On lave l'extrait organique à l'eau, le séche sur du sulfate de magnésium et l'évapore à sec sous pression réduite. On obtient 11,5 g de produit que l'on chromatographie sur du gel de silice au moyen d'un mélange chloroforme-diéthylamine (9:1) comme éluant. On recueille 7,5 g de produit que l'on dissout 10 dans de l'acétone. On traite par de l'éther chlorhydrique et on obtient ainsi 5,1 g de (naphthyl-1)-1 (pipéridyl-4)-3 propanol-1 sous forme de chlorhydrate fondant à 165°C.

EXEMPLE 6 : (ISOQUINOLYL-1)-1 (PIPERIDYL-4)-3 PROPANOL-1

A 11,8 g d'(isoquinolyl-1)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 15 dans 120 ml d'éthanol on ajoute 1,2 g de borohydure de sodium par fractions et en refroidissant. Après 2 heures on évapore le solvant sous pression réduite. On reprend le résidu dans 200 ml d'eau que l'on acidifie à pH 2 par de l'acide chlorhydrique, puis alcalinise au moyen d'une solution 12N d'hydroxyde de sodium. On extrait 20 l'huile qui relargue avec 3 fois 200 ml d'acétate d'éthyle. On lave la phase organique à l'eau, la séche sur du sulfate de magnésium et l'évapore à sec sous pression réduite. On recristallise le résidu dans de l'acétone. On obtient 6 g de produit que l'on transforme en chlorhydrate au sein de l'éthanol. Après recristallisation dans 25 l'éthanol on obtient 2 g d'(isoquinolyl-1)-1 (pipéridyl-4)-3 propanol-1 sous forme de dichlorhydrate fondant à 210°C.

L'(isoquinolyl-1)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 peut être préparée selon G.R. CLEMO et coll. J. Chem. Soc. 1954, 95.

EXEMPLE 7 : (DIMETHOXY-6,7 ISOQUINOLYL-1)-1 (PIPERIDYL-4)-3

30 PROPANOL-1

A 5 g de (diméthoxy-6,7 isoquinolyl-1)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 dans 100 ml de méthanol on ajoute à la température ambiante 1,2 g de borohydure de sodium.

- Après 20 minutes on élimine le solvant sous pression réduite, reprend le résidu à l'eau et au chloroforme. On lave la phase organique à l'eau, la sèche sur du sulfate de magnésium et l'évapore à sec sous pression réduite. On obtient 5 g de produit
- 05 que l'on redissout dans 50 ml d'éthanol, on ajoute de l'éthanol chlorhydrique jusqu'à pH 1 et 100 ml d'acétone. Après cristallisation, on filtre, lave les cristaux à l'acétone puis à l'éther.
- Après séchage on obtient 4,4 g de (diméthoxy-6,7 isoquinolyl-1)-1 (pipéridyl-4)-3 propanol-1 sous forme de dichlorhydrate
- 10 fondant à 192°C.

EXEMPLE 8 : $[(\text{diméthyl-1,1 éthyl})-2 \text{ quinazolinyl-4}]$ -1
(PIPERIDYL-4)-3 PROPANOL-1

- Dans 100 ml d'éthanol on introduit 2 g d'hydroxyde de sodium en pastilles, 7,6 g d'acétate de (diméthyl-1,1 éthyl)-2 quinazolinyl-4)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 et 0,8 g de borohydrure de sodium. Après 2 heures d'agitation on élimine l'éthanol sous pression réduite et reprend le résidu à l'eau et à l'acétate d'éthyle. On lave la phase organique à l'eau, la sèche sur du sulfate de magnésium et l'évapore à sec sous pression réduite.
- 15
- 20 On obtient 5,6 g de produit que l'on chromatographie sur gel de silice avec un mélange chloroforme-diéthylamine (97:3) comme éluant, on recueille 3,6 g de produit que l'on recristallise dans un mélange éther de pétrole- acétate d'éthyle. On obtient 1,6 g de $[(\text{diméthyl-1,1 éthyl})-2 \text{ quinazolinyl-4}]$ -1 (pipéridyl-4)-3 propanol-1 fondant à 110°C.
- 25

EXEMPLE 9 : (NAPHTYL-2)-1 (PIPERIDYL-4)-3 PROPANAMINE-1

- On porte 7 heures à 100° un mélange de 8,2 g de (naphtyl-2)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 et de 19 g de formiate d'ammonium. On reprend le résidu dans le chloroforme et le chromatographie sur du gel de silice avec un mélange toluène-éthanol-diéthylamine (15:2:1) comme éluant.
- 30

On récupère 7,2 g de produit que l'on traite par 70 ml d'acide chlorhydrique 6N et 20 ml d'acide acétique à l'ébullition pendant 22 heures. Après refroidissement on alcalinise le milieu réactionnel par une solution 12N d'hydroxyde de sodium et extrait 05 l'huile qui relargue avec du chlorure de méthylène. On lave la phase organique à l'eau, la sèche sur du sulfate de magnésium et l'évapore à sec sous pression réduite. Par formation du dichlorhydrate au sein de l'isopropanol et recristallisation dans le n-propanol on obtient 2,5 g de (naphtyl-2)-1 (pipéridyl-4)-3 propanamine-1 sous forme de dichlorhydrate fondant à 260°C.

10

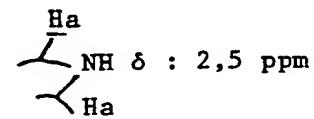
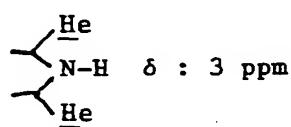
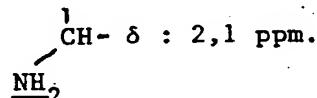
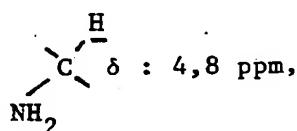
EXEMPLE 10 : (ISOQUINOLYL-1)-1 (PIPERIDYL-4)-3 PROPANAMINE-1

On porte 5h. à 160°C un mélange de 2,5 g d'(isoquinolyl-1)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 et de 7,5 g de formiate d'ammonium. Après refroidissement on ajoute 100 ml d'eau et extrait l'insoluble par 3 fois 50 ml d'acétate d'éthyle. Après évaporation du solvant on reprend le résidu dans 35 ml d'acide chlorhydrique 6N et porte à ébullition 1h. On dilue avec 100 ml d'eau, ajuste le pH de la solution aqueuse à 7 et extrait celle-ci au moyen d'acétate d'éthyle. On alcalinise la phase aqueuse à pH 11 et l'extrait de nouveau avec 3 fois 100 ml de chloroforme. On sèche la phase organique sur du sulfate de magnésium et l'évapore à sec sous pression réduite. On obtient 0,13 g d'(isoquinolyl-1)-1 (pipéridyl-4)-3 propanamine-1 dont le spectre de R.M.N. du proton dans le chloroforme deutérié présente les caractéristiques suivantes :

15

20

25 $H_3 \delta : 8,5 \text{ ppm}$, $H_4, 5, 6, 7 \delta : \text{entre } 7,5 \text{ et } 8 \text{ ppm}$.
 $H_8 \delta : 8,1 \text{ ppm}$.



PROPRIETES PHARMACOLOGIQUESActivité antiarythmique

L'activité antiarythmique des composés de formule (I) a été démontrée à l'aide du test à l'aconitine chez le rat.

05 Le principe de la technique repose sur le temps d'induction des arythmies ventriculaire provoquées par l'aconitine en perfusion lente chez le rat. Un substance antiarythmique retarde l'apparition des arythmies et ce délai est proportionnel à l'activité de la substance.

10 On utilise des groupes de 5 rats mâles. Une anesthésie individuelle est réalisée (uréthane 10 % : 1 g/kg/ip) pour permettre une cathétérisation de la veine du pénis. L'électrocardiogramme est enregistré. Au temps $T=0$ la substance étudiée est injectée sous forme d'une solution aqueuse, à raison de 2,5 ml de solution par kg en 30 secondes. Au temps $T=60$ secondes, soit 30 secondes après la fin de l'injection, l'aconitine est perfusée à raison de 20 μ g par minute, jusqu'à l'apparition d'extra systoles supraventriculaires. Le temps de perfusion de l'aconitine est noté.

15 20 On exprime les résultats par une DE_{50} , dose de produit en mg/kg qui, par rapport aux animaux témoins, augmente de 50 % le temps de perfusion de l'aconitine.

Les résultats obtenus sont rassemblés dans le tableau ci-dessous :

	<u>PRODUITS</u>	<u>TEST A L'ACONITINE (rat)</u>
		<u>DE_{50} mg/kg i.v.</u>
25	Exemple 1	4
	Exemple 2	3,8
	Exemple 3	2,1
	Exemple 5	1,42
30	Exemple 6	2,7

Exemple 7	2,5
Exemple 8	1
Exemple 9	<0,3
Quinidine	7,5

05 Les composés de formule (I) présentent de remarquables propriétés antiarythmiques et sont plus actifs que la quinidine.

PROPRIETES TOXICOLOGIQUES

10 Les toxicités aiguës des composés de formule (I) ont été déterminées chez la souris mâle CD₁ (Charles RIVER) par la voie intraveineuse. Les DL₅₀, calculées, après 3 jours d'observation, par la méthode cumulative de J.J. REED et H. MUENCH (Amer. J. Hyg., 27, 493, 1938) sont supérieures à 15 mg/kg i.v.

UTILISATION THERAPEUTIQUE

15 Les composés de l'invention et leurs sels pharmaceutiquement acceptables peuvent être utilisés en thérapeutique humaine pour le traitement et/ou la prévention des troubles du rythme. Ils peuvent se présenter sous toutes les formes en usage dans le domaine des médicaments telles que comprimés, capsules, gélules, suppositoires, solutions ingérables ou injectables.

20 La posologie dépend des effets recherchés et de la voie d'administration utilisée. Par exemple, par voie orale, elle peut être comprise entre 50 et 800 mg de substance active par 24 heures, avec des doses unitaires variant de 10 à 100 mg de substance active.

25 Les exemples suivants illustrent des médicaments selon l'invention.

EXEMPLE A : Soluté injectable

On prépare selon la technique habituelle une solution injectable contenant 10 mg de produit actif ayant la composition 30 suivante :

05	- Composé de l'exemple 8	10 mg
	- Acide chlorhydrique N	0,0375 ml
	- Acide ascorbique	1 mg
	- Mannitol	245 mg
	- Eau q. s.	5 ml.

EXEMPLE B : Comprimé

On prépare, selon la technique habituelle, des comprimés dosés à 25 mg de produit actif ayant la composition suivante :

10	- Composé de l'exemple 8	25 mg
	- Lactose	52 mg
	- Cellulose	20 mg
	- Polyvidone excipient	5 mg
	- Carboxyme thylamidon sodique	11 mg
	- Talc	5 mg
15	- Stéarate de magnésium	1 mg
	- Silice colloïdale	1 mg
	- Hydroxypropyl méthylcellulose - Glycé-	
	rine et suspension d'oxyde de	
	titane q.s.	123 mg

20 EXEMPLE C : Gélule

On prépare, selon la technique habituelle, des gélules dosées à 50 mg de produit actif ayant la composition suivante :

25	- Composé de l'exemple 8	50 mg
	- Lactose	104 mg
	- Cellulose	40 mg
	- Polyvidone excipient	10 mg
	- Carboxyméthylamidon sodique	22 mg
	- Talc	10 mg
30	- Stéarate de magnésium	2 mg
	- Silice colloïdale	2 mg

REVENDICATIONS

1 - Médicaments caractérisés en ce qu'ils contiennent comme substance active un composé de formule (I) dans laquelle X représente un groupe $-CO-$, $-CHOH-$ ou $-CH-NH_2$ et Ar représente un reste aromatique choisi parmi les cycles A, B, C ou D dans lesquels R représente l'atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comportant 1 à 4 atomes de carbone, Y et Z, identiques ou différents, représentent chacun l'atome d'hydrogène ou un groupe alcoxy comportant 1 à 3 atomes de carbone ou un sel d'un tel composé avec un acide pharmaceutiquement acceptable.

2 - Composés de formule (I) dans laquelle soit X représente le groupe $-CHOH-$ ou $-CH-NH_2$ et Ar représente un reste aromatique choisi parmi les cycles A, B, C ou D dans lesquels R représente l'atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comportant 1 à 4 atomes de carbone, Y et Z, identiques ou différents, représentent chacun l'atome d'hydrogène ou un groupe alcoxy comportant 1 à 3 atomes de carbone,

soit X représente le groupe $-CO-$ et Ar représente un reste aromatique choisi parmi les cycles A, D ou C mentionnés ci-dessus, excepté que Y et Z ne peuvent pas représenter tous les deux un atome d'hydrogène ou les sels de ces composés avec des acides minéraux ou organiques.

3 - Procédé de préparation des composés selon la revendication 2 pour lesquels X est un groupe $-CO-$ et Ar représente un reste aromatique choisi parmi les cycles A, D ou C excepté que Y et Z ne peuvent pas représenter tous les deux un atome d'hydrogène caractérisé en ce que l'on condense en présence d'une base un ester de formule (II) avec un ester d'acide (pipéridinyl-4) propionique de formule (III), dans les formules (II) et (III) R_1 et R_2 représentent un groupe alkyle de bas poids moléculaire et Ar a la même signification que ci-dessus,

B représente un groupe protecteur de la fonction amine stable en milieu alcalin anhydre ; puis hydrolyse et décarboxyle le produit de condensation de formule (IV) obtenu précédemment.

4 - Procédé de préparation des composés selon la revendication 2 pour lesquels X représente le groupe -CHOH- et Ar un reste aromatique choisi parmi les cycles A, B, C ou D caractérisé en ce que l'on réduit les composés correspondants dans lesquels X est le 05 groupe -CO-.

5 - Procédé selon la revendication 4 caractérisé en ce que la réduction est effectuée au moyen d'un hydrure métallique réducteur.

6 - Procédé de préparation des composés selon la revendication 2 pour lesquels X représente le groupe -CH-NH₂ et Ar un reste aromatique choisi parmi les cycles A, B, C et D caractérisé en ce que l'on traite les composés correspondants dans lesquels X est le 10 groupe -CO- par du formiate d'ammonium puis hydrolyse en milieu acide.

REVENDICATION

Procédé de préparation de composés de formule (I) dans laquelle a) soit X représente le groupe $-CO-$ et Ar représente un reste aromatique choisi parmi les cycles A, D ou C dans lesquels Y représente l'atome d'hydrogène ou un groupe alcoxy ayant 1 à 3 atomes de carbone, Z représente l'atome d'hydrogène ou un groupe alcoxy ayant 1 à 3 atomes de carbone excepté que Y et Z ne peuvent pas représenter tous les deux l'atome d'hydrogène et R représente l'atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comportant 1 à 4 atomes de carbone,

b) soit X représente le groupe $-CHOH-$ ou $-CH-NH_2$ et Ar représente un cycle aromatique choisi parmi les cycles A, B, C ou D dans lesquels Y et Z identiques ou différents représentent l'atome d'hydrogène ou un groupe alcoxy ayant 1 à 3 atomes de carbone, R représente l'atome d'hydrogène ou un groupe alkyle comportant 1 à 4 atomes de carbone, ou les sels de ces composés avec des acides caractérisé en ce que :

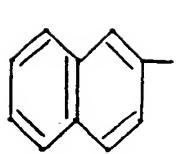
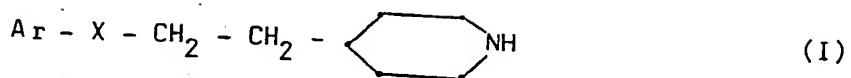
A - Pour la préparation des composés de formule (I) définis précédemment en a) on condense un ester de formule (II) dans laquelle Ar est défini comme précédemment en a) et R_1 représente un groupe alkyle comportant 1 ou 2 atomes de carbone avec un ester d'acide pipéridinyl-4 propionique de formule (III) dans laquelle R_2 représente un groupe alkyle comportant 1 ou 2 atomes de carbone et B représente un groupe protecteur de la fonction amine stable en milieu alcalin anhydre, hydrolyse et décarboxyle le produit de condensation de formule (IV) ainsi obtenu et transforme éventuellement en sel d'addition avec un acide.

B - Pour la préparation des composés de formule générale (I) dans laquelle X représente le groupe $-CHOH-$ et Ar est défini comme précédemment en b) on réduit les composés correspondants dans lesquels X est le groupe $-CO-$ et transforme éventuellement en sel d'addition avec un acide.

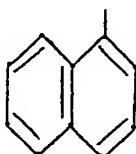
C - Pour la préparation des composés de formule générale (I) dans laquelle X représente le groupe $-CH-NH_2$ et Ar est défini comme précédemment en b) on traite les composés correspondants dans lesquels X est le groupe $-CO-$ par du formiate d'ammonium, puis hydrolyse et éventuellement transforme en sel d'addition avec un acide.

0173585

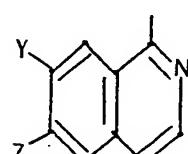
PLANCHE 1/I



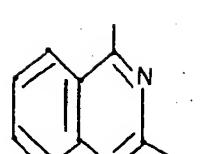
A



B



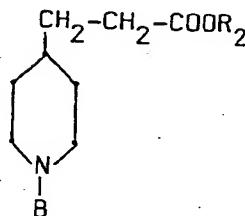
C



D

Ar - COOR₁

(II)



(III)





Office européen des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

0173585

Numéro de la demande

EP 85 40 0438

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS					
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.4)		
X	EP-A-0 012 643 (PHARMINSTRUE) * Résumé *	1-6	C 07 D 211/18 C 07 D 401/06 A 61 K 31/445		
D, X	JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY, partie III, 1954, pages 95-99; R.J. GILLESPIE et al.: "Solutions in sulphuric acid. Part XIV. Cryoscopic measurements on some unsaturated aromatic ketones and aldehydes" * Pages 95-99 *	1-6			
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.4)		
			C 07 D 211/00 C 07 D 401/00		
Le présent rapport de recherche a été établi pour toutes les revendications					
Lieu de la recherche LA HAYE	Date d'achèvement de la recherche 12-06-1985	Examinateur MAISONNEUVE J. A.			
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES					
X : particulièrement pertinent à lui seul	T : théorie ou principe à la base de l'invention				
Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie	E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date				
A : arrrière-plan technologique	D : cité dans la demande				
O : divulgation non-écrite	L : cité pour d'autres raisons				
P : document intercalaire	& : membre de la même famille, document correspondant				

THIS PAGE BLANK (USPTO)